PCT WORLD INTELLECTUAL PROPERTY ORGANIZATION International Bureau



	TED (JNDER THE PATENT COOPERATION TREATY (PCT)			
(51) International Patent Classification 6:		(11) International Publication Number: WO 99/150			
C11D 1/68, 3/20	A1	(43) International Publication Date: 1 April 1999 (01.04.99)			
(21) International Application Number: PCT/US (22) International Filing Date: 22 September 1998 (BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ,			
(30) Priority Data: 08/936,010 23 September 1997 (23.09.9	ŕ	TM, TR, TT, UA, UG, UZ, VN, YU, ZW, ARIPO patent (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SZ, UG, ZW), Eurasian patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), European patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LL, MC, NJ, DT, SE), OAR patent (BE, RI, CF, CC, CL)			
(71)(72) Applicant and Inventor: OLIN MICROELEC CHEMICALS, INC. [US/US]; 501 Merritt 7, Nor 06856 (US).	walk, C	CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).			
(72) Inventor: HONDA, Kenji; 8 Plymouth Drive, Barrin 02806 (US).	ngton, l	RI Published With international search report.			
(74) Agent: GREELEY, Paul, D.; Ohlandt, Greeley, Ru Perle, L.L.P., 9th floor, One Landmark Square, S CT 06901-2682 (US).	ggiero Stamfoi	& d,			
(54) Title: AQUEOUS RINSING COMPOSITION					
(57) Abstract					
organic acid; and (3) at least one water-soluble surface-ac	tive ag	rinsing composition, comprising (1) water; (2) at least one water-soluble tent, the rinse solution having a pH in the range from about 2.0 to about the above composition to remove residues from a semiconductor substrate.			
		·			

특 2001 -0024201

(19) 대한민국특허청(KR) (12) 공개특허공보(A)

(51) Int. CI.⁷ C11D 1/68 (11) 공개번호 특2001-0024201 (43) 공개일자 2001년09월26일

(21) 출원번호 (22) 출원일자	10-2000÷7002981 2000년 03월21일
번역문제출일자	2000년 03월21일
(86) 국제출원번호	PCT/US1998/19677 (87) 국제공개번호 W0 1999/15609
(86) 국제출원출원일자	1998년 09월 22일 (87) 국제공개일자 1999년 04월 01일
(81) 지정국	AP:ARIPO특허 : 가나 감비아 케냐:레소토 말라위 수단 스와칠랜드 우 간다 집바브웨
	EA 유라시아특허 : 아르메디아, 아제르바이잔, 벨라루스, 키르기조, 카자흐 스탄, 물도비, 러시아, 타지키스탄, 투르크메니스탄
	EP 유럽특허 : 오스트리아, 벨기에 스위스 사이프러스 독일 덴마크 스 페인 핀랜드 프랑스 영국 그리스 아일랜드 이탈리아 룩셈부르크 모 나코 네덜란드 포르투칼 스웨덴
	OA DAP(특허 : 부르키나파소 베넹 중앙아프리카 콩고 (코트디브와르 카 메룬 기병 기네티쓰 말리 모리타니 디제르 세네갈) 차드 토교
	국내특허 : 알바니아 마르메니아 오스트리아 오스트레일리아 아제르바이 잔 보스니아:헤르체고비나 바베이도스 불기리아 브라질 벨라루스 케나 다 스위스 중국 쿠바 체코 독일 덴마크 에스토니아 스페인 핀랜드 영국 그루지야 가나 감비아 크로아티아 헝가리 인도네시아 이스라엘 아이슬란드 일본 케냐 키르기즈 북한 대한민국 키자호스탄 세인트루 시아 스리랑카 라이베리아 레소토 리투아니아 룩셈부르크 라트비아
	물도바 마다카스카로 마케토네아 봉고 말리위 멕시코 노르웨이 뉴질
	랜드 폴란드 포르투칼 루마니아 러시아 주단 스웨덴 경가포르 슬로 베니아 슬로버키아 시에라리온 타지키스탄 투르크메니스탄 터어키 트
	메니아, 글목마기아, 사에다리는 다시키스턴, 두드크메니스턴, 디아키, 등 리니다드토바고, 우크라이타, 우간다, 우즈베키스탄, 베트남, 유고슬라비아 집바브웨
(30) 무선권주장	08/936,010 1997년09월23일 미국(US)
(71) 출원인	아치 스페셜티 케미칼즈, 인코포레이터드 《스티븐티 워쇼
	미합중국 06856-4500 커넷티켓 노르워크 매리트 세븐 501
(72) 발명자	<u> 혼다</u> 겐지
	미국 로드 아일랜드주 02886 워릭 넘버 11 시터 폰드 드라이 브 36
(74) 대리인	이병호
실사함구 : 있음	
(54) 수성 세정 조성물	

र द

본, 발명은 '물(1), '하나' 이상의 수용성 유기, 산(2) 및 하나 이상의 수용성 계면활성제(3)를 포함하고 해 범위가 약 2:0 내지 약 5:0인 스트립핑 후 세정용 수성 조성물에 관한 것이다. 본 발명은 또한 위의 조 성물을 사용하며 반도체로부터 잔류물을 제거하는 방법에 관한 것이다.

4001

·스트립핑 후 세정용 수성 조성물, 수용성 유기 산 수용성 계면활성제, 감광성 내식막 잔류물, 에칭 후 잔류물, 리무버 용액 잔류물

BAN

발명의 배경

1. 발명의 분야

본 발명은 물, 하나 이상의 수용성 유기 산 및 하나 이상의 수용성 계면활성제를 포함하고 ph 범위가 약 2.0 내지 약 5.0인 수성 세정 조성물에 관한 것이다. 본 발명은 또한 감광성 내식막 잔류물, 에칭 호 잔류물(post-etch residue), 리무버 용액 잔류물 및 이들의 혼합물을 합유하는 기판을 물, 하나 이상의 수용성 유기 산 및 하나 이상의 수용성 계면활성제를 포함하고 ph 범위가 약 2.0 내지 약 5.0인 수성 세 정 용액으로 처리함을 포함하여, 감광성 내식막 잔류물, 에칭 호 잔류물, 리무버 용액 잔류물 및 이들의 혼합물을 합유하는 기판으로부터 잔류물을 제거하는 방법에 관한 것이다.

2. 기술의 간단한 설명

반도체 부품과 집적 회로의 제조는 일반적으로 시진평판을 공정을 사용하여 수행된다. 당해 공정은 먼저 반도체 기판을 감광성 내식막(포지타브 또는 네가티브)으로 피복하여 감광성 내식막 총을 기판 위에 형성 시키고, 이어서 상 노출시킨 다음, 현상시켜 패턴화된 감광성 내식막 총을 기판 위에 형성시킴을 포함한 다. 이러한 패턴화된 총은 금속, 다른 반도체 물질 또는 다른 절연 물질로 예정하고 도우핑하고 피복하 는 공정과 같은 실제 기판 패턴화 공정에 있어서 마스크로서 작용한다.

이러한 기판 패턴화 작업(후, 패턴화된 감광성 내식막 구조물 또는 총은 기판으로부터 제커되어야 한다. 과거에는 알칸을이민과 같은 다른 화합물과 극성 유기 용매와의 혼합물이 기판으로부터 감광성 내식막 총 을 스트립핑하는데 사용되었다. 당해 용액은 당해 기술분이에게 감광성 내식막 스트립핑 용액으로서 통 상적으로 공지되어 있다. 당해 스트립핑 용액은 일반적으로 효과적이지만, 몇몇 경우, 소량의 감광성 내 식막 잔류물 및 스트립퍼 용액(stripper solution)이 스트립핑 작업 이후에 기판의 표면에 잔류할 수 있다.

현재 보다 바람직한 대안으로, 산소 가스 플라즈마 회분화(oxysen-sas plasma ashing)를 사용하여 감광성 내식막 총을 제거한다. 당해 플라즈마 처리는 감광성 내식막 총을 연소시키지만, 소랑의 감광성 내식막 잔류물, 에성 후 잔류물 및 클리네 용액이 몇몇 상황에서 기판의 표면에 여전히 잔류할 수 있다.

패턴화된 감광성 내식막 총을 제거하는 다른 방법은 액체 또는 가스 제트 스트림으로 스크러방하거나 액 체 잘소, 아르곤 또는 초임계 유체로 저온 처리하거나 감광성 내식막 총의 상부에 부착된 접착제 피복된 종이로 총을 박리하는 방법과 같은 기계적 방법을 포함한다.

액체 감광성 내식막 스트립퍼 용액 또는 산소 가스 플라즈마 회분화 단계가 패턴회된 감광성 내식막 흥을 제거하는 데 사용되는 경우, 그 다음에 액체 세정 작업을 사용하는 것이 통상적이다. 일반적으로, 이러한 세정 처리는 먼저 기판을 유기 용매(예... 가장 통상적으로 이스프로필 알콜)를 사용하며 세정하고, 이어 탈이온수를 사용하는 2차 세정 작업을 포함한다. 이소프로필 알콜 이외에, 또 다른 유기 용매 세정 용액의 특정 교시는, 네이시우스(Neisius) 등의 미국 특허 제4,786,578호(비이온성,계면활성제와 혼합된 트리에탄을이민과 같은 유기 염기), 고바야시(Kobayashi) 등의 미국 특허 제4,824,762호(디프로필렌글리 콜 모노메틸 에테르와 같은 에테르 화합물 및 임의로 모노메탈을이민과 같은 이민 화합물) 및 이오야마(Aoyama) 등의 미국 특허 제5,174,816호(슈커 또는 슈커 알콜과 혼합된 4급 수산화암모늄 수용액)에 기재되어 있다. 그러나, 이러한 유기 용매 함은 세정제의 사용은 감광성 내식막 제거 작업을 복잡하게 하고 추기의 용매 폐기물을 생성시키가 때문에 반드시 바람직한 것은 아니다.

액체 스트립핑 작업 또는 산소 가스 플라즈마 회분화 작업 등으로 생성된 감광성 내식막 진류물 이외에 다른 잔류물이 시진평판을 공정과 관련되어 사용되는 플라즈마 예칭 작업 동안에 형성될 수 있다. 예를 들면, 아오이마 등의 미국 특허 제5,174,816호에 설명되어 있는 바와 같이 음화알루미늄과 같은 금속 할 라이드가 예칭 후 잔류물로서 형성될 수 있다. 이러한 금속 할라이드는 물과 접촉시 기판의 부식을 마기 할 수 있다.

또한, 접촉, 금속 패턴 및 포시베이션 오프님(possivation opening)을 통한 비등방성 플라즈마 에청 공정 동안, 에칭 후 잔류물이 형성될 수 있고 당해 기술분야에 즉벽 중합체 잔류물로서 공지되어 있다. 즉박 중합체 잔류물은, 감광성 내식막 총의 산소 플라즈마 회분화 후, 일반적으로 제거하기가 보다 어려운 금 속 산화물이 된다. 당해 잔류물의 불완전한 제거는 패턴 한정 및/또는 호율의 완전한 총전을 방해한다.

"클리너 용액"이라고 하는 신규한 부류의 생성물이 이러한 에칭 후 잔류물, 특히 금속 산화물계 잔류물을 제거하기 위해 개발되었다. 이들 클리너는 일반적으로 하나 이상의 부식 억제제를 함유하는 이만 또는 암모늄 염의 수용액으로서 기재되어 있다[참조: 혼다(Honda) 등의 미국 특허 제5,612,304호]. 또한, 테트라메틸암모늄 하이드록사이드(TMAH)를 함유하는 현상제와 같은 알칼리성 수성 현상제가 알루미늄을 부식시키는 것으로 공지되어 있다. 따라서, 산화알루미늄계 잔류물은 TMAH로 예칭될 수 있다. 그러나, 메칭 후 잔류물의 다른 유형, 예를 들면, Alfa과 같은 금속 불화물은 금속 총 부식없이 TMAH로 쉽게 제거될 수 없다. TMAH는 또한 폴리실리콘 플라즈마 에칭 공정으로부터의 잔류물에 대해서는 비효과적이다.

금속 산화물계 측벽 잔류물은 불화수소산과 에틸렌 글리콜 에테르와의 수성 혼합물(1) 또는 칠산, 아세트 산 및 불화수소산의 혼합물(2)로도 제거탈 수 있다. 그러나, 당해 용액은 임계 금속 및 산화물 총의 과 도한 부식을 방지하기 위한 신충한 공정 제어를 필요로 한다. 몇몇 정치 구조물에서, 이틀 용액은 비선 택적인 부식, 메카니즘으로 인해 유용하지 못하다. 또한, 이 와이 엠 (Lee Wai M)의 문헌[참조: Interconnects, Contact Metallization and Multilevel Metallization Symposium (183rd Spring Meeting of The Electrochemical Society) in Honolulu, HI, May 16-21, 1993[에는 하다드록실이면 함은 아민/수 계 소트립판 조성물이 몇몇 종류의 측벽 잔류물을 제거할 수 있는 것으로 기재되어 있다.

그러나, 물과 위에서 언급한 유형의 잔류물과의 반응으로 아기되는 금속 부식을 억제하지만 특정 처리 작업을 필요로 하는 유기 용매를 함유하지 않는, 액체 스트립퍼 용액 또는 신규한 액체 클리너 용액(또는 둘 다) 다음에 사용되거나 무수 산소 가스 플라즈마 회분화 작업 이후에 사용될 수 있는 보다 유수한 세정 용액이 며전히 필요하다.

발명의 개요

따라서, 본 발명의 하나의 용태는 물, 하나 이상의 수용성 유기 산 및 하나 이상의 수용성 계면활성제를 포함하고 해 범위가 약 2.0 내지 약 5.0인 수성 세정 조성물에 관한 것이다.

본 발명의 또 다른 양태는 감광성 내식막 잔류물, 에청 후 잔류물, 리무버 용액 잔류물 및 이들의 혼합물을 합유하는 기판을 물, 하나 이상의 수용성 유기 산 및 하나 이상의 수용성 계면활성제를 포함하고 해범위가 약 2.0 내지 약 5.0인 수성 세정 용액으로 처리합을 포함하며, 감광성 배식막 잔류물, 메청 후 잔류물, 리무버 용액 잔류물 및 이들의 혼합물을 함유하는 기판으로부터 잔류물을 제거하는 방법에 관한 것

OLEH.

본 발명의 또 다른 양태는 '김광성 내식막 전류물, 에칭 후 전류물, 리무배 용액 '전류물 및 이름의 혼합물을 포함하는 '전류물 및 '패턴화된 '김광성 내식막 총물, 패턴화된 '김광성 내식막 총물 '깃고' 에칭 '처리된 기판으로부터 제거하는 방법에 관한 것으로서, 패턴화된 '김광성 내식막 총을 기판으로부터 제거하는 단계 (1), 기판을 리무배 용액으로 '처리하는 단계(2) 및 물, 하나 이상의 수용성 유기' 산 및 하나 이상의 수용성 '유기' 산 및 하나 이상의 수용성 '유기' 산 및 하나 이상의 수용성 '계면활성제를 포함하고 배 범위가 '약 2.0 내지 '약 5.0인' 수성 세정 용액으로 기판을 제정하는 단계 (3)를 포함하는 방법에 관한 것이다.

바람직한 양태의 설명

본 명세서에서 사용되는 용어 "감광성 내식막 잔류를"은 패턴화되거나 패턴화되지 않고 포지티브 또는 네기티브인 특정량의 감광성 내식막 총 및 기판 위에 잔류하는 감광성 내식막 총의 특정량의 분해 생성물을 나타낸다. 본 명세서에서 사용되는 용어 "에칭 후 잔류를 "은 플라즈마 에칭 후에 기판 위에 잔류하는 특정량의 잔류물을 나타낸다. 이러한 잔류물은 금속 산화물, 금속 발라이드, 불소화된 단화소소 중합체 등을 포함한다. 본 명세서에서 사용되는 용어 "라무버 용액 잔류물'은 리무버 용액을 기판에 적용한후에 기판 표면에 잔류하는 특정량의 리무버 용액을 나타낸다. 본 명세서에서 사용되는 용어 "리무버 용액 본 명세서에서 사용되는 용어 "리무버 용액을 보다낸다. 본 명세서에서 사용되는 용어 "리무버 용액"은 감광성 내식막 스트립필 용액과 기판으로부터 에칭 후 잔류물(예 축박 중합체 잔류물)을 제거하기 위한 물리너 용액 물 다를 포함한다. 용어 "기판"은 감광성 내식막 총 및 리무버 용액이 적용되는 특정기판, 바람직하게는 반도체 기판을 의미한다.

본원에서 정의된 용어 "감광성 내식막 스트립핑"은 감광성 내식막 또는 다른 유사한 유기 중합체성 물질을 반도체 기판으로부터 제거하는 화학 단계 또는 공정을 나타낸다. 용어 "플라즈마 에청 잔류물 세축을 반도체 기판으로부터 제거하는 화학 단계 또는 공정을 나타낸다. 용어 "플라즈마 에청 잔류물 세축을 한 단계 또는 공정이다. 일반적으로 참광성 내식막 스트립핑 및 플라즈마 에청 잔류물 세측은 둘 다 반도체 기판 표면 위에 잔류성 용매를 진류시켜, 미후 세정 단계에 의해 완전히 제거되지 않는 경우, 물과의 접촉시 반도체 기판의 금속 총의 부식을 초래한다. 용어 "수용성 유기 산'은 물에 실질적으로 용해되는 유기 산을 나타낸다. 본 명세서에 사용되는 용어 "수용성 계면활성제"는 물에 실질적으로 용해되고 물 또는 수용액에 용해서 표면 장력을 감소시키거나 두 액체간의 계면 장력 또는 액체와 고체간의 계면 중에 감소시키는 회에 되는 당시기는 한 액체와 교체간의 계면 장력을 감소시키는 보 명세서에 정의된 용어 "비부식성"은 점차적으로 기판을 마모시키는 화학 작용의 억제를 나타낸다.

위에서 언급한 나와 같이, 본 발명은 물, 하나 이상의 수용성 유기 산 및 하나 이상의 수용성 계면활성제 를 포함하는 수성 세정 조성물이다. 당해 세정 용액은 바람직하게는 해 범위가 약 2.0 내지 약 5.0이다.

본 발명의 스트립핑 후 세정용 수성 조성물에 포함되는 수용성 유기 산은 포름산, 아세트산, 프로피온산, 발레르산, 이소발레르산, 욕살산, 말론산, 석신산, 글루타르산, 말레산, 푸마르산, 프탈산, 1,2,3-벤젠트 리카복실산, 글리콜산, 락트산, 시트르산, 살리실산, 타르타르산, 글루콘산 및 이들의 혼합물을 포함한다. 락트산, 타르타르산, 아세트산, 글루콘산 및 프탈산이 특히 바람직하다.

본 발명의 스트립핑 후 세정용 수성 조성물에 포함되는 바람직한 수용성 계면활성제는 하나 이상의 아세 틸렌성 알콜 그룹을 합유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물, 하나 이상의 인산 에스테르 그룹을 함유 하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물, 하나 이상의 카복실산 그룹을 함유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물 및 이들의 혼합물을 포함한다.

본 발명의 조성물에 유용한 하나 이상의 아세틸렌성 일콜 그룹을 함유하는 바람직한 올리고(에틸렌 옥사 이드) 화합물은 화학식 1의 화합물이다.

화택식 /

위의 화학식 1에서.

RJ과 RG는 '각각' 독립적으로 구(CH,),-CH, (여기서, 'h은 '0' 내지 '5의 청소이다) 및 구어,-CH(CH,))로부터 전택되고,

RD RE 각각 독립적으로 순소 및 탄소수가 내지 5의 저급 알힐 그룹으로부터 선택되고,

X와 V는 '각각'독립적으로 -(0-CH, CH))는에(여기서, m은 1 내지 50의 정수이다)로부터 선택된다.

흥리고(에틸렌 옥사이드) 골격에 부착된 특히 유용한 아세틸렌성 일콜 그룹은 3년메틸-1-부틴-3-올, 3년메틸-1-벤틴-3-올, 3년메틸-3-헬신-2/5-디올, 3,6-디메틸-4-옥틴-3-6-디올, 2,4,7,9-테트라메틸-5-데신-4,7-디올 및 3,5-디메틸-1-헬신-3-올을 포함한다. 이러한 계면활성제는 에어 프로덕츠(Air Products)가 시판하고 있으며, "서피돌(SUPEYNOL)" 400류의 계면활성제[예약 서피돌 420(에록시화 테트라메틸 데신디올)]이다.

본 발명의 조성물에 유용한 하나 이상의 인산 에스테르 그룹을 함유하는 적합한 올리고(에틸렌 옥사이 드)는 화학식 11 및 화학식 111의 화합물이다. 좌막식 //

좌역식 111

위의 화학식 11 및 화학식 111에서,

R은 탄소수 약 8 내지 약 30의 알칼 그룹 또는 알칼페닐 그룹이고,

RSP RE 독립적으로 탄소수(약 8)내지 약 30의 일킬 그룹 및 일킬페날 그룹으로부터 선택되고,

p, q 및 r은 각각 독립적으로 약 1 내지 약 20으로부터 선택된 정수이다.

이러한 계면활성제는 박토르 케미칼 왁스(Victor Chemica), Works)가 시판하고 있으며 비카웨스 (VICAWET) 120[다.

본 발명의 조성물에 유용한 하나 이상의 카복실산 그룹을 합유하는 적합한 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합. 물은 3,6-디옥사벤탄산, 3,6,9-트리옥사데칸산, 3,6,9-트리옥사유데칸디오산, 폴리글리콜 이산 및 이들의 혼합물을 포함한다. 이러한 부류의 화합물은 "옥사산(oxa acid)"이라고 하며 훽스트 셀라네제(Hoechst Celanese)가 시판하고 있다.

세정 조성물 속의 성분들의 바람직한 양은, 세정 조성물의 총 증량을 기준으로 하여, 수용성 유기 산 약 0.0001 내지 1%, 수용성 계면활성제 약 0.0001 내지 1% 및 잔여량의 물미다. 세정 조성물 속의 성분들의 보다 바람직한 양은, 세정 용액의 총 증량을 기준으로 하여, 수용성 유기 산 약 0.001 내지 0.1% 수용성 계면활성제 약 0.01 내지 0.5% 및 잔여량의 물미다.

당해 기술분야의 숙련인들에게 공지되어 있는 여러 가지 다른 성분들, 예를 들면, 착색제, 습유제, 소포 제 등이 당해 세정 조성물에 임의로 포함될 수 있다. 일반적으로, 이들 임의 성분들 각각의 양은, 세정 조성물의 총 중량을 기준으로 하며, 약 0.0001 내지 0.1중량제다.

당해. 세정 조성물의 제조는 선택된 수용성 유기 산 성분 및 선택된 수용성 계면활성제를 탈미온(DI)수에 용해시키거나 혼합하고, 용해에 영향을 미치도록 임의로 약 40 내지 60%에서 약간 기열하여 생성된 용액 의 애 범위가 약 2:0 내지 약 5:0으로 되도록 합으로써 수행된다. 생성된 용액을 임의로 여과하여 기판 을 손상시킬 수 있는 용해되지 않은 입자를 제거할 수 있다.

스트립핑 후 세정용 수성 조성물은 반도체 기판과 같은 전류물 함유 기판을 처리하는 데 사용된다. 적합한 기판은 규소, 일루미늄 또는 중합체성 수지, 이산화규소, 도우핑된 이산화규소, 규소 수지, 비소화감 름, 질화규소, 탄탈, 구리, 폴리실리콘, 세라믹 및 알루미륨/구리 합금, 폴리이미드 등을 포함한다. 이들 기판의 피복 표면은 감광성 내식막 피복물이 도포되기 전에 핵사메틸디실라진과 같은 통상적인 접착촉진제를 먼지 도포하거나 도포하지 않을 수 있다.

바람직하게는, 세정 처리는 패턴화된 감광성 내식막 총을 기판으로부터 제거하는 제거 단계 후에 수행한다. 당해 제거 단계는 적합한 액체 감광성 내식막 스트립퍼를 사용하는 스트립핑 단계, 산소 가스 플라즈마 회분화 작업 또는 패턴화된 감광성 내식막 총을 제거하기 위해 당해 기술 분야에 공지되어 있는 기타 통상적인 단계일 수 있다. 또한, 예비 제거 단계는 플라즈마 에청 잔류물 세척 단계이거나 감광성 내식막 스트립핑 단계와 플라즈마 에청 잔류물 세척 단계의 조합 단계일 수 있다.

당해 제거 단계는 반도체 제조 기술분이에 공지되어 있는 방법으로 수행될 수 있다. 감광성 내식막 스트립핑은 일반적으로 위에서 논의된 회학 스트립핑제에 의한 감광성 내식막의 제거를 포함한다. 한편, 플라즈마 에청 잔류물 세척은 일반적으로 플라즈마 에청 부산물, 예를 들면, AICI, AIF, AICI, SIF, SIC, 등과 같은 알루미늄, 티탄, 구리 또는 관련 금속의 산항물 또는 할라이드를 형성시키는, 적용된 감광성 내식막을 고에너지 플라즈마로 회분화한 후에 생성된 잔류물을 위에서 기재한 세척 조성물로 세척함으로써 수행된다. 또는, 감광성 내식막 스트립핑과 플라즈마 에칭 잔류물 세척의 조합 단계는 감광성 내식막과 플라즈마 에칭 잔류물을 둘 다 동시에 제거하는 데 사용될 수 있다. 본 발명의 방법의 세정 단계는 기판의 부식을 최소화하기 위해서 기판의 표면에 잔류하는 잔류성 감광성 내식막 스트립퍼와 플라즈마 에칭 잔류물 클리너를 둘 다 세정하는 데 사용된다.

언급된 스트립핑 후 세정용 수성 조성물은 감광성 내식막 스트립핑 또는 플라츠마 에청 잔류물 세척 단계 다음의 세정 단계에 사용되는 이소프로필 알콜 또는 N-메틸-2-피롤리돈과 같은 통상적인 유기 용매의 대 ·체물로서 사용된다. 본 발명의 방법에 따라 반도체·기판을 제조하는 일반적인 과정은 다음과 같다:

산화물 박막이 형성되어 있는 실리콘 웨이퍼와 같은 기판을 용액 형태의 감광성 내식막 조성물로 근질하 게 피복하고 이어서 건조시켜 감광성 내식막 흥을 형성시킨 다음, 광에 대한 패턴식 노출로 패턴화하고, 현상 처리하고, 노출 후 베이킹하여 패턴화된 감광성 내식막 흥을 수독한다. 기판 표면의 산화물 막을 마스크로서의 패턴화된 감광성 내식막 총을 사용하여 선택적으로 예정한 다음, 패턴화된 감광성 내식막 흥을 화학 스트립핑 또는 플라즈마 에칭으로 기판 표면으로부터 완전히 용해시킨다. 전류하는 화학 스트 립퍼 잔류물 또는 플라즈마 에칭 잔류물을 본 발명의 조성물을 사용하는 세정 단계에 의해 제거한다.

실제 세정 조건(즉, 온도, 시간 등)은 넓은 범위에 걸쳐 달라질 수 있는데, 일반적으로 감광성 내식막 스 트립퍼 또는 플라즈마 에칭 잔류물 클리너의 특성 및 양 뿐만 아니라 당해 기술분야의 숙련인들에게 익숙한 기타 인자에 좌우된다. 그러나, 일반적으로 온도의 범위는 약 1 내지 3분 동안 약 25℃ 내지 약 45℃ 가 통상적이다.

본 발명의 방법의 수행시 세정 조성물과 스트립핑되거나 세척된 기판을 접촉시키는 데 각종 수단이 사용 될 수 있다. 예를 들면, 당해 가술분야의 숙련인들에게 자명한 바와 같이, 스트립핑되거나 세척된 기판 을 세정 욕에 참지시킬 수 있거나, 세정 조성물을 스트립핑되거나 세척된 기판의 표면에 분무할 수 있다.

특정 이론에 결부시키고자 하는 것은 아니지만, 본 발명의 조성물은 잔류하는, 아민계 스트립핑 또는 세척 용액의 부식 효과를 감소시키는 작용을 하는 것으로 믿어진다. 세정 조성물 속의 수용성 유기 산은 물과 이민계 스트립핑 또는 세척 용액과의 반응으로 생성된 하이드록사이드 이온과 같은 부식성 증을 중화시킨 다.

본 발명의 세정 조성물은 각종 스트립핑 또는 세척 용액을 기판으로부터 제거하고 중화시키는 데 효과적이다. 에시적인 스트립핑 또는 세척 조성물은 올린 고포레이션(Olin Corporation)의 계열사인 올린 마이크로일렉트로닉 대터리얼즈(Olin Microelectronic Materials)가 시판하고 있는 마이크로스트립 (Microstrip) 2001, 이케이씨 테크날러지, 인코포레이티드(EKC Technology, Inc.)가 시판하고 있는 이케이씨 265, 이케이씨 270, 이케이씨 311, 이케이씨 830, 애쉬랜드 케미칼(Ashland Chemical)이 시판하고 있는 액트(ACT) 935 및 베이커 케미칼(Baker Chemical)이 시판하고 있는 피알(PR)-2000을 포함한다. 이를 물질은 모두 포지티브 작용 및 네가티브 작용 9/1 라인(positive_and_negative_working.g/i line) 및 심 UY 내식막, 전자 밤 내식막, X선 내식막, 이온 밤 내식막과 같은 유기 중합체성 물질 및 플리이미드 수지 등과 같은 유기 유전체용으로 효과적인 스트립퍼 또는 플라즈마 에칭 잔류물 클리너이다.

실시예 및 비교예

본 발명은 다음 실시에 및 비교예를 통해 추가로 상세하게 기재된다. 그러나 본 발명은 이들 실시에 및 비교에 의해 제한되는 것으로 해석되어서는 안된다. 명백하게 달리 언급되지 않는 한 모든 부 및 X는 중 량제고 모든 온도는 cole:

실기에

(물, 99%8g,) 락트산, 071g '및 '에어 '프로덕추', 인코포레이티드가 '시판하는 '서피놀'(420으로부터 '스트립핑 후' 세정' 용액을 제조한다는 당해 용액의 '애는 '25'c에서 약 '2.9이다.

Al-Si-Cu/SiQ/SiQ 다층 실리콘 웨이퍼를 플라즈마 부칙법으로 제조한 다음, 라우드 아일랜드추 이스트 프로비던스에 소재하는 올린 마이크로일렉트로닉 머터리업즈가 시판하는, 노볼락과 나프토퀴논 디아지드 증감제를 포함하는 이R-32 포지티브 감광성 내식막(PR)으로 상부를 피복한다. 당해 감광성 내식막을 막두께 약 1.0㎞로 스핀 피복법으로 피복한다. PR 층을 사진평판술로 마이크로패턴 처리하고, 이어서 미리 패턴화된 PR 마스크를 사용한 플라즈마 에칭으로 금속 층 위에 패턴을 전사시킨다. 생성된 웨이퍼는 규소 및 알루미늄 산화를 및 활라이드의 혼합물인 패턴화된 기판 위에 PR 진류물과 플라즈마 에칭 부산물을 둘 다 합유한다. 이후 PER로 악기되는 플라즈마 에칭 잔류물의 정확한 조성은 공지되어 있지 않다.

위와 같이 제조된 웨이퍼를 조각(면적 1cm X 1cm)으로 절단하고, 95c에서 온도 조절된 욕 속의 통상적인 일간을이면계 스트립퍼[올린 마이크로일렉트로닉 머터리엄즈가 시판하는 마이크로스트립 2001] 약 100ml 를 합유하는 200ml 바이커 속에 넣는다. 웨이퍼 조각을 스트립퍼 용액에 참지시키고, 용액을 90c에서 30분 동안 온화하게 교반한다. 이어서, 웨이퍼 조각을 위에서 연급한 스트립핑 후 세정 용액을 합유하고 10분 동안 온화하게 교반된 다른 비이커로 옮긴다. 웨이퍼 조각들을 스트립핑 후 세정 용액으로부터 제 거하고, 실온에서 2분 동안 탈이온수로 세척한 다음, 표면 위로 결소 가스를 취입하여 건조시킨다.

웨이퍼 조각들을 금 스퍼터링 후에 전장 방출형 주사 전자 현미경(FE-SEM)하에 조사한다. 《SEM 영상의 상 하 단면적 시진을 웨이퍼 표면이 보이도록 수득하여 PR 및/또는 PER 잔류물이 잔류하는지를 관찰하고 금 속 부식을 평가한다.

SEM 조사는 모든 잔류물이 금속 부식없이 완전히 제거되었음을 나타낸다.

H1.7701.1

물 99:99 속에 락트산(0.19을 용해시켜 제조된 스트립핑(후 세정) 용액을 사용하는 점을 제외하고 실시예 1에 기재된 과정에 따른다. 당해 용액의 머는 25c에서 2.9이다.

비교예 2

[물 .99:94g과 '마세트산' 0.06g으로부터 제조된 스트립핑 후 세정 용액을 사용하는 점을 제외하고 실시예절 에 가재된 과정을 또한 따른다. 당해 용액의 어는 25℃에서 3:40I다.

ншиі з

실시에 1에 언급된 웨이퍼를 실시에 1에 언급된 스트립퍼 용액과 함께 사용한다. 그러나 스트립핑 후 세정 용액은 사용되지 않고 두 개의 탈이온수 세정제가 대신 사용된다. SEM 조사 결과는 모든 전류물이 실시예 1과 같이 세척되지만 상당한 금속 부식이 관찰됨을 나타낸다.

표 1에 시험 결과를 요약하며 기재한다. 표 1에서, LA는 락트산이고, AA는 이세트산이고, 계면활성제는 에어 프로덕추, 인코포레이티드가 시판하는 서피돌 420이다. (표 1에서 "+++"는 기장 효과적인 잔류를 세 '척을 나타낸다. 표 1에서 "++"는 적당히 유효한 잔류물 세척을 나타낸다.

다음과 같이 결론자어질 수 있다.:

- (i), 금속 부식은 스트립핑 후에 불로 세취하기 전에 본 발명의 세청 용액으로 웨이퍼를 세척함으로써 방 지될 수 있다.
- (2) 스트립핑 후 세정용 조성물에 계면활성제를 가하는 것은 기판의 부식없이 웨이퍼 표면, 세정을 향상시 킨다: SEME, 계면활성제를 합유하는 스트립핑 후 세정용 조성물로 처리된 웨이퍼가 계면활성제를 합유 하지 않는 스트립핑 후 세정용 조성물에 비해 표면 부식 또는 피팅(pitting)에 없음을 보여준다.

* **	- 1
2.22	71

실시에 변호	스트립핑 후 세정용 조성종 (중당)			рН	SEN 조사 결과		
	H20	산	겨면활성제		잔류들 세역		급속 부식
	-				PR:	PER	OK.
실시해 1	99.8	0.1(LA)	0.1	2.9	994	***	OK:
비교 에 1	99.9	0.1(LA)	O	2.9	++	++:	OK
비교에 2	99.94	D.06(AA)	D	3.4	++	**	OK
日 三郎 3	100	ō	0	NA .	9-0	ejė.	NB

본 발명은 이의 특정 온태에 대하여 위에 기재되어 있지만, 본 명세서에 기재되어 있는 발명의 개념을 벗어남이 없이 다수의 변화, 수정 및 변형이 이루어질 수 있음은 자명하다. 따라서, 참부된 청구의 범위의 넓은 범위와 정신에 속하는 이러한 모든 변화, 수정 및 변형을 포함하는 것으로 해석된다. 본 명세서에 연급된 모든 특허원, 특허 및 기타 문헌은 전부 인용된다.

(57) 경구의 범위

청구항 1

물, 하나: 이상의 수용성 유기 산 및 하나 이상의 수용성 계면활성제를 포함하고 배 범위가 약 2.0 내지 약 5.0인 수성 세정 조성물

청구항 2

제 항에 있어서, 수용성 유기 산이 필수적으로 포름산, 아세트산, 프로피온산, 발레르산, 이소발레르산, 옥살산, 말론산, 석신산, 글루타르산, 말레산, 푸마르산, 프랑산, 1,2;3-벤젠트리카복실산, 글리콜산, 탁트산, 시트르산, 살리실산, 타르타르산, 글루콘산 및 이들의 혼합물로 이루어진 그룹으로부터 선택되는 수성 세정 조성물.

청구항 3

제2항에 있어서, 수용성 유기 산이 필수적으로 락트산, 타르타르산, 아세트산, 글루콘산, 프탈산 및 이름 의 혼합물로 이루어진 그룹으로부터 선택되는 수성 세정 조성물.

천구하 4

제1항에 있어서, 수용성 계면활성제가 필수적으로 하나 이상의 아세틸렌성 알콜 그룹을 합유하는 올리고 (에틸렌 옥사이드) 화합물, 하나 이상의 인산 에스테르 그룹을 할유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물, 하나 이상의 기복실산 그룹을 합유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물 및 이들의 혼합물로 이 루어진 그룹으로부터 선택되는 수성 세정 조성물.

청구함 5

제4항에 있어서, 수용성 계면활성제가 하나 이상의 마세틸렌성 알콜 그룹을 할유하는 화학식 이의 율리고 (에틸렌 옥사미드) 화합물인 수성 세정 조성물

화학식 |

$$R_1 - C = C - C - R_4$$

위의 화학식 (에서),

유고 유는 각각 독립적으로 -(CH.);-CH,(G키서, n은 0 내지 5의 청수이다) 및 -CH.-CH(CH.);로부터 선택되고.

Run Rie 각각 독립적으로 수소(및 탄소수시 내지 5의 저급 임립) 그룹으로부터 선택되고,

X와 Y는 각각 독립적으로 -(0-CH.-CH.),-0H(여기서, m은 1 내지 50의 정수이다)로부터 선택된다.

청구항 6

제5항에 있어서, 하나 이상의 마세틸렌성 알콜 그룹을 할유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물의 마세틸렌성 알콜 그룹이 필수적으로 3세를-1-부틴-3.을., 3메틸-1-펜틴-3.을., 2,5-디메틸-3-헥신-2,5-디울, 3,6-디메틸-4-옥틴-3,6-디올, 2,4,7,9-테트라메틸-5-데신-4,7-디올, 3,5-디메틸-1-헥신-3-올 및 미틀의혼합물로 이루어진 그룹으로부터 전택되는 수성:세정 조성물.

청구한 7

제 항에 있어서, 수용성 계면활성제가 하나 이상의 인산 에스테르 그룹을 합유하는 화학식 내 또는 화학식 내용을 하유하는 화학식 내 또는 화학식 내용 조성물.

화학식 11

화한식 111

위의 화학식 11 및 화학식 111에서,

RI은 각각 독립적으로 탄소수 약 8 내지 약 30의 알칼 그룹 또는 알칼페닐 그룹이고,

RSP RS은 각각 독립적으로 탄소수 약 8 배지 약 30의 알릴 그룹 및 알릴페틸 그룹으로부터 선택되고;

p, g:및 r은 각각 독립적으로 약의 내지 약 20으로부터 선택된 정수이다.

청구항 8

제4항에 있어서, 수용성 계면활성제가 필수적으로 3,6-디옥사렙탄산, 3,6,9 트리옥사데칸산, 3,6,9-트리옥사로데칸디오산, 폴리글리콜 이산 및 이들의 혼합물로 이루어진 그룹으로부터 선택된 하나 이상의 카복 실산 그룹을 함유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물인 수성 세정 조성물.

청구항 9

제 1항에 있어서, 세정 용액이, 세정 용액의 총 증량을 기준으로 하며, 수용성 유기 산 약 0:0001 내지 약 1%, 수용성 계면활성제 약 0:0001 내지 약 1%및 잔여량의 물을 포함하는 수성 세정 조성물

청구항 10

제1항에 있어서, 세정, 용액이, 세정, 용액의 총, 중량을 기준으로 하여, 수용성 유기 산 약 0,00 내지 약 0.1% 수용성 계면활성제 약 0.01 내지 약 0.5% 및 잔여량의 물을 포함하는 수성 세정 조성물

청구항 11

강광성 내식막 전류물, 에청 후 전류물, 리무버 용액 전류물 및 미들의 혼합물을 합유하는 기판을 물, 하나 이상의 수용성 유기 산 및 하나 이상의 수용성 계면활성제를 포합하고 해 범위가 약 2.0 내지 약 5.0 인 수성 세정 용액으로 처리합을 포합하며, 감광성 내식막 전류물, 에청 후 전류물, 리무버 용액 전류물 및 미들의 혼합물을 합유하는 기판으로부터 전류물을 제거하는 방법:

청구항 12

제기항에 있어서, 수용성 유기 산이 필수적으로 포름산, 마세트산, 프로피온산, 발레르산, 미소발레르산, 옥살산, 말론산, 석신산, 글루타르산, 말레산, 푸마르산, 프탈산, 1,2,3 벤젠트리카복실산, 글리콜산, 락 트산, 시트르산, 살리실산, 타르타르산, 글루콘산 및 이들의 혼합물로 미루어진 그룹으로부터 선택되는 방법:

청구함 13

제 11항에 있어서, 수용성 계면활성제가 필수적으로 하나 이상의 아세틸렌성 알을 그룹을 함유하는 올리고 (에틸렌 옥사이드) 화합물, 하나, 미상의 인산 에스테르 그룹을 합유하는 올라고(에틸렌 옥사이드) 화합물, 하나, 이상의 가복실산 그룹을 함유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물 및 이들의 혼합물로 이 루어진 그룹으로부터 선택되는 방법

청구항 14

제13항에 있어서, 수용성 계면활성제가 하나 이상의 아세틸렌성 알콜 그룹을 함유하는 화학식 1의 올리고 (에틸렌 옥사이드) 화합물인 방법

화학식 |

위의 화학식 1에서,

. Rizur Ri는 - 각각 - 독립적으로 -- (CH.)); -CH.(여기서, -하은 (이 내지 - 5의 정수이다)(및 국어국어(CH.))-로부터 전택되 고.

R과 R는 각각 독립적으로 수소 및 탄조수 (HIN 5의 저급 알칼 그룹으로부터 전택되고)

·X와·Y는: 각각 독립적으로: -(0-CH,-CH),--(H(여기서, 'n은 1, 내지, 50의 청소이다)로부터 전택된다.

청구항 15

제14항에 있어서, 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물의 아세틸렌성 알콜 그룹이 필수적으로 3-메틸·1-부틴-3-을 3-메틸·1-벤틴·3-을 2.5-디메틸-3-핵신·2.5-디올, 3.6-디메틸-4-옥틴-3,6-디올, 2.4.7.9-테트리메틸-5-데신-4.7-디올, 3.5-디메틸-1-헥신-3-올 및 이들의 혼합물로 이루어진 그룹으로부터 선택된 하나 이상의 아세틸렌성 알콜 그룹을 함유하는 방법.

청구항 16

제13항에 있어서, 주용성 계면활성제가 하다 이상의 인산 에스테르 그룹을 함유하는 화학식 네 또는 화학식 내용을 하유하는 화학식에 또는 화학식 내명 올리고(에틸렌 옥사이트) 화합물인 방법.

화학식 []

화학식 111

위의 화학식 내 및 화학식 내내에서?

RI은 각각 독립적으로 탄소수 약 8.내지 약 30의 알킬 그룹 또는 알킬페닐 그룹이고,

RSP R은 각각 독립적으로 탄소수 약 8 내지 약 30의 알킬 그룹 및 알킬페닐 그룹으로부터 선택되고,

p. q.및 r은 각각 독립적으로 약의 내지 약 20으로부터 선택된 정수이다.

청구항 17

제13항에 있어서, 수용성 계면활성제가 필수적으로 3,6-미옥사험탄산을 3,6,9-트리옥사데칸산, 3,6,9-트리옥사에칸산, 3,6,9-트리옥사인단, 3,6,9-트리스로, 3,6,9-트리스로, 3,6,9-트리스로, 3,6,9-트리온단, 3,6,9-트로, 3,6

청구항 18

제 11항에 있어서, 수성 세정 용액이, 세정 용액의 총 충량을 기준으로 하여, 수용성 유기 산 약 0,0001 내지 약 1%, 수용성 계면활성제 약 0,0001 내지 약 1% 및 진여량의 물을 포함하는 방법.

청구하 19

패턴화된 '감광성 내식막' 총을 갖고 에청 처리된 기판으로부터 감광성 배식막 '잔류물', 예정' 후 잔류물, 리무배 용액 잔류물 및 이들의 혼합물을 포함하는 '잔류물과 '패턴화된' 감광성 내식막 '총을 제거하는 방법으로서'.

패턴화된 감광성 내식막 총을 기판으로부터 제거하는 단계(1),

기판을 리무버 용액으로 처리하는 단계(2) 및

기판을 물, 하나 이상의 수용성 유기 산 및 하나 이상의 수용성 계면활성제를 포함하고 해 범위가 약 2:0 내지 약 5:0인 수성 세정 용액으로 세정하는 단계(3)를 포함하는 방법

청구항 20

제 19할에 있어서, 제거 단계(1)과 처리 단계(2)가 둘 다 액체 감광성 내식막 스트립핑 작업을 포함하는 방법

청구항 21

제19항에 있어서, 제거 단계(1)이 산소 가스 플라즈마 회분화 작업을 포함하는 방법,

청구항 22

제20항에 있어서, 제거 단계(1)이 에칭 후 세척 작업을 포함하는 방법.

청구항 23

제 19항에 있어서, 단계(1)과 단계(2)가 통치에 수행되는 방법.

청구항 24

제19항에 있어서, 수용성 유기 산이 필수적으로 포름산, 아세트산, 프로피온산, 발레르산, 미조발레르산, 옥살산, 말론산, 석신산, 글루타르산, 말레산, 푸마르산, 프탈산, 1,235번센트리카복실산, 글리콜산, 락 토산, 시트로산, 살리살산, 티르타르산, 글루콘산,및 이들의 혼합물로 이루어진 그룹으로부터 선택되는 방법

청구항 25

제19항에 있어서, 수용성 계면활성제가 필수적으로 하나 이상의 마세틸렌성 알콜 그룹을 함유하는 올리고 (에틸렌 옥사이드) 화합물, 하나 이상의 인산 에스테르 그룹을 함유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물, 하나 이상의 가복실산 그룹을 함유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물 및 이들의 혼합물로 이 루어진 그룹으로부터 선택되는 방법

청구항 26

제25항에 있어서, 주용성 계면활성제가 하나 이상의 아세틸렌성 알콜 그룹을 합유하는 화학식 (의 올리고 (에틸렌 옥사이드) 화합물인 방법.

화학식 1

$$R_1 - \frac{R_2}{\zeta} - C = C - \frac{R_3}{\zeta} - R_4$$

위의 화학식 1에서,

R.과 : R.는 : 각각**독립적으로 :--(CH),;--CH; (G기서, 'ŋ은 '0; 내지 5의 정수이다);-및 '+CH:+CH(CH;):로부터 선택되고.

Ran Rib 각각 독립적으로 수소 및 탄소수 1 내지 5의 저급 알릴 그룹으로부터 선택되고.

X와 Y는 '각각' 독립적으로 -(0-CH-CH),--CH(여기서, m은 1 내지 50의 정수이다)로부터 전택된다.

청구항 27

: 제26항에 있어서... 올라고(에틸렌 옥사이드), 화합물의 아세틸렌성 알콜 그룹이 필수적으로 3-메틸-1-부틴-3-8을, 3-메틸-1-벤틴-3-을, 2,5-디메틸-3-헥선-2,5-디율... 3,6-디메틸-4-옥틴-3,6-디메틸-3-현선-2,5-디메틸-3-현선-2,5-디메틸-3-현선-3,6-디메틸-4-옥틴-3,6-디율... 3,5-디메틸-1-헥선-3-울 및 이들의 혼합물로 이루어진 그룹으로부터 선택된 하나 이상의 아세틸렌성 알콜 그룹을 함유하는 방법.

청구항 28

·제25항에 있어서, 수용성 계면활성제가 하나 미상의 인산 에스테르 그룹을 함유하는 화학식 H 또는 회학 식 111의 올리고(에틸렌 옥사이드),화합물인 방법.

화학식 11

화학식 111

위의 화학식 11 및 화학식 111에서,

RI은 각각 독립적으로 탄소수 약 8 내지 약 30의 일킬 그룹 또는 알킬페블 그룹이고,

R와 R은 각각 독립적으로 탄소수 약 8 대자 약 30의 알힐 괴롭 및 알힐페닐: 그룹으로부터 선택되고,

p, q 및 r은 각각 독립적으로 약 1 내지 약 20으로부터 선택된 정수이다.

청구항 29

제25항에 있어서, 수용성 계면할성제가 필수적으로 3,6-디옥사쳅탄산, 3,6,9-트리옥사데칸산, 3,6,9-트리옥사은데칸디오산, 폴리글리콜 이산 및 미들의 혼합물로 이루어진 그룹으로부터 선택된 하나 이상의 카복 실산 그룹을 함유하는 올리고(에틸렌 옥사이드) 화합물인 방법

청구항 30

제19항에 있어서, 수성 세정 용액이, 세정 용액의 총 중량을 기준으로 하며, 수용성 유기 산 약 0,000 내지 약 1%, 수용성 계면활성제 약 0,0001 내지 약 1% 및 간여량의 물을 포함하는 방법